

04.01.2005

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 2003年11月27日
Date of Application:

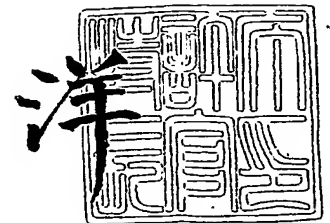
出願番号 特願2003-396743
Application Number:
[ST. 10/C]: [JP 2003-396743]

出願人 住友電気工業株式会社
Applicant(s):

2004年11月25日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

小川



BEST AVAILABLE COPY

出証番号 出証特2004-3106911

【書類名】 特許願
【整理番号】 103I0274
【あて先】 特許庁長官 殿
【国際特許分類】 B01D 39/00
A61L 2/10
【発明者】
【住所又は居所】 兵庫県伊丹市昆陽北一丁目 1 番 1 号 住友電気工業株式会社伊丹
製作所内
【氏名】 河合 千尋
【特許出願人】
【識別番号】 000002130
【氏名又は名称】 住友電気工業株式会社
【代理人】
【識別番号】 100116713
【弁理士】
【氏名又は名称】 酒井 正己
【選任した代理人】
【識別番号】 100094709
【弁理士】
【氏名又は名称】 加々美 紀雄
【選任した代理人】
【識別番号】 100117145
【弁理士】
【氏名又は名称】 小松 純
【選任した代理人】
【識別番号】 100078994
【弁理士】
【氏名又は名称】 小松 秀岳
【手数料の表示】
【予納台帳番号】 165251
【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 図面 1
【物件名】 要約書 1
【包括委任状番号】 0107279

【書類名】 特許請求の範囲**【請求項 1】**

波長が400nm以下の紫外線または可視光線発光機能を持つELファイバーであって、ファイバーの断面構造が、半径方向の中心に位置する内部電極と、その周囲に形成された内部絶縁層、発光層、外部電極、及び最表面に形成された保護層からなり、電極間への交流電界印加により発光することを特徴とするELファイバー。

【請求項 2】

発光層と外部電極間に外部絶縁層が形成された請求項1記載のELファイバー。

【請求項 3】

波長が550nm以下の紫外線または可視光線発光機能を持つELファイバーであって、ファイバーの断面構造が、半径方向の中心に位置する内部電極と、その周囲に形成された内部絶縁層、発光層、外部電極、保護層、及び最表面に形成された光触媒機能を持つ材料の粒子層または薄膜からなり、電極間への交流電界印加により発光することを特徴とするELファイバー。

【請求項 4】

発光層と外部電極間に外部絶縁層が形成された請求項3記載のELファイバー。

【請求項 5】

保護層自体が光触媒機能を持つ材料である請求項3又は4記載のELファイバー。

【請求項 6】

光触媒機能を持つ材料が、 TiO_2 及び／又は TiO_2 にN、S、Mn、Fe、Co、Zn、Cuの少なくとも一種の元素がドーピングされたものである請求項3～5のいずれか一項に記載のELファイバー。

【請求項 7】

発光層が、可視光線または紫外線発光機能を持つ蛍光体粒子を誘電体樹脂または誘電体セラミックスの少なくとも一種を含むマトリックス中に分散した構造を持つ請求項1～4のいずれか一項に記載のELファイバー。

【請求項 8】

発光層を構成する蛍光体が、ZnSを第一の主成分とし、第二成分としてII-VI族化合物半導体を一部含む、または含まない半導体中に、アクセプタ準位を形成する第一添加元素と、ドナー準位を形成する第二添加元素を含むことを特徴とする請求項1～4のいずれか一項に記載のELファイバー。

【請求項 9】

第一添加元素がCu、Ag、Au、Li、Na、N、As、P、Sbの少なくとも一種であり、第二添加元素がCl、Al、I、F、Brの少なくとも一種である請求項8記載のELファイバー。

【請求項 10】

第一添加元素がAgである請求項8記載のELファイバー。

【請求項 11】

第二成分の半導体がMgS、CaS、SrS、BeS、BaSの少なくとも一種を含む請求項8記載のELファイバー。

【請求項 12】

発光層を構成する蛍光体の平均粒径が10nm以下である請求項1～4のいずれか一項に記載のELファイバー。

【請求項 13】

請求項1～4のいずれか一項に記載のELファイバーを用いた光触媒反応容器。

【請求項 14】

請求項1～4のいずれか一項に記載のELファイバーと、光触媒繊維を交互に組合せた構造を有する光触媒反応容器。

【書類名】明細書

【発明の名称】ELファイバー及び光触媒反応容器

【技術分野】

【0001】

本発明は、有機物や細菌等の分解や殺菌機能を有するELファイバー及びかかるELファイバーを用いた光触媒反応容器に関する。

【背景技術】

【0002】

近年の環境問題から、有害物質や細菌・ウイルスなどを分解、殺菌する光触媒材料が注目されている。代表的な光触媒は TiO_2 であるが、これは一般には波長が400nm以下の紫外線により光触媒機能を発揮する材料であるため、紫外線の含有量が少ない太陽光線ではほとんど触媒効果を発揮することができない。

波長が400nmを超える可視光線でも作用する光触媒材料も開発されている。これは、結晶系がアナターゼ型の TiO_2 にN、S、Mn、Fe、Co、Zn、Cu等をドーピングしたもので、可視光線の吸収を高くしたものであるが、ほとんどの材料は、可視光線でも光触媒機能が作用するようになるものの、紫外線とアナターゼ型 TiO_2 の組み合わせに比べて、性能は1/100程度まで低下してしまう。例外的にイオウ元素をドーピングしたもののみ、大きな性能低下がないと報告されている。（非特許文献1参照）

【0003】

しかしながら、いずれにしてもこれらの光触媒を作用させるには、別途水銀ランプなどの外部光源を使用する必要があり、反応容器のコンパクト化を阻害し、かつ有害物質である水銀を使う必要があった。最近では、水銀ランプの代わりに、紫外線を発光する発光ダイオード(LED)を光源にする場合も出てきている。

【0004】

一方、エレクトロルミネッセンスによって発光するELファイバーと呼ばれる発光ファイバーが知られている。図1にその概念構造を示す。1は内部電極、2は内部絶縁層、3は発光層、4は外部絶縁体、5は外部電極、6は保護層である。4の外部絶縁体は不要の場合もある。両電極間に交流電圧を印加することにより、絶縁体層を通して発光層中をホットエレクトロンと呼ばれるエネルギー状態の高い電子が移動し、これが発光層中の半導体粒子または半導体粒子中に添加された特定のイオンを励起することにより発光が生じる。エレクトロルミネッセンスによって発光するファイバーであることからELファイバーと呼ばれる。一般に市販されているELファイバーは緑や青色の可視光発光ファイバーのみであり、各種イルミネーション等に使用されている。（非特許文献2参照）

【非特許文献1】2003年電気化学秋季大会、講演要旨集、電気化学会、322頁

【非特許文献2】Plastics, Rubber and Composites
Progressing and Applications 1998. Vol.
27, No. 3, 160~165頁

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0005】

光触媒反応は、粒子の表面でのみ生じる反応であるため、粒子表面に均一に紫外線を照射する必要がある。しかし、

(1) 対象物が気体の場合、光触媒である TiO_2 粒子を反応容器内に浮遊させる必要があるため特別な装置が必要になる。液体の場合、液体内に分散させる必要があるが、この場合、光触媒粒子の交換時に回収することにコストがかかる。

(2) 紫外線は大気中で吸収されやすいため、光源を近づける必要があり、大きな反応容器には適用しにくい。特に、対象物が濁った液体の場合は紫外線の減衰が激しく、外部光源方式は適用できない、などの問題がある。

本発明は、前述のELファイバーを独自の発想により改良し、上記の問題を解決して、有機物や細菌等の分解や殺菌機能を付与できることを見出したものである。

【課題を解決するための手段】

【0006】

本発明の第一は、主として紫外線発光機能を持つELファイバーであり、波長が400nm以下の紫外線または可視光線発光機能を持つELファイバーであって、ファイバーの断面構造が、半径方向の中心に位置する内部電極と、その周囲に形成された内部絶縁層、発光層、外部電極、及び最表面に形成された保護層からなり、電極間への交流電界印加により発光するELファイバーである。これは、発光層を構成する蛍光体粒子が紫外線を発光するものから構成される。細菌やウイルスなどは紫外線で直接分解や殺菌できる場合がある。特に、254nmの紫外線は細菌やウイルスのDNAを直接破壊するため広く殺菌ランプとして用いられているため、254nmの紫外線を発光するELファイバーは直接殺菌ランプの代替となる。

【0007】

本発明の第二は、紫外線または可視光線発光機能を持つELファイバーであり、波長が550nm以下の紫外線または可視光線発光機能を持つELファイバーであって、ファイバーの断面構造が、半径方向の中心に位置する内部電極と、その周囲に形成された内部絶縁層、発光層、外部電極、保護層、および最表面に形成された光触媒機能を持つ粒子層または薄膜からなり、電極間への交流電界印加により発光するELファイバーである。すなわち、ELファイバーと光触媒が一体化したものである。

これは、発光する可視光線または紫外線を光触媒に照射し、光触媒作用により有機物や細菌、ウイルスなどの分解・殺菌を行うものであり、紫外線のみを発光する第一の発明よりも用途が広い。

本発明は、又、上記ELファイバーを用いた光触媒反応容器、さらには、ELファイバーと光触媒繊維を交互に組合せた構造を有する光触媒反応容器である。

【0008】

図1は本発明を適用するELファイバーであって、1の内部電極は普通の金属でよく、銅線が用いられる。内部絶縁層2は、発光層3に均一に交流電界を印加するためのものであり、通常はシアノレジン等の誘電体樹脂単体を用いるか、あるいは、誘電体樹脂とBaTiO₃等の高誘電率のセラミックス粉末の混合物が用いられる。厚さは数十μmである。外部電極5は、発光層3から放射される紫外線または可視光線が透過しなければならないので、インジウムスズ系の酸化物(ITO)等の透明導電膜が用いられるか、あるいはNiCr合金などを0.1μm以下に薄くしたものが候補となる。

【0009】

6は保護層であり、発光層3や外部電極5を湿気等の外部環境因子から保護するためのもので、やはり内部から放射される光が透過しなければならない。光が可視光線の場合は通常の透明樹脂でかまわないが、紫外線の場合、紫外線の透過に優れる樹脂を使う必要がある。例えば、三菱レイヨン製のアクリライトがある。また、保護層6自体が光触媒機能を持つ材料であっても構わない。例えば、緻密なTiO₂をスパッタリングでコーティングする等が考えられる。

【0010】

発光層3については、通常のELファイバーでは蛍光体粒子が誘電体樹脂中に分散されたものからなり、厚さは数十μmである。本発明においても、波長が400nmを超える可視光線を放射するものでは通常のELファイバーと同じでかまわない。しかし、それより短い波長に対しては、誘電体樹脂を使うと長期間の使用により樹脂が劣化する場合があるので、樹脂の代わりに誘電体セラミックスを用いるほうが好ましい。誘電体セラミックスとしては、誘電率の高いBaTiO₃、SrTiO₃、PbTiO₃等様々な材料が考えられる。すなわち、誘電体セラミックス中に蛍光体粒子が分散された一種のコアシェル構造の層となる。

【0011】

最も重要であるのは蛍光体である。本発明品のように、誘電体樹脂と組み合わせてエレクトロルミネッセンスにより高効率で発光する蛍光体材料としては、ZnS系材料がよく

知られており、一般のELファイバー用蛍光体としても用いられている。(非特許文献2参照)

【0012】

図2に示すように、ZnSには第二添加元素としてClやAlがドーピングされる。これらの添加元素は、ZnSの導電帯下にドナー準位を形成する。一方、第一添加元素としてCuやAg等がドーピングされる。これらの元素はZnSの荷電子帯上にアクセプタ準位を形成する。ZnS中に電子線や紫外線などのエネルギーが照射されると、荷電子帯の電子が導電帯に一旦励起された後、ドナー準位に捕捉される。一方、荷電子帯に新たに生成した正孔はアクセプタ準位に捕捉される。発光は、ドナー準位にある電子がアクセプタ準位にある正孔と再結合することにより生じる。これは、ドナー-アクセプタ(DA)発光と呼ばれるタイプの発光であり、極めて高い発光効率を得られる発光機構である。(1)式に示すように、発光波長は、基本的にドナー準位とアクセプタ準位のエネルギー差により決まり、これが大きいほど短波長の発光となる。すなわち、発光のエネルギー $h\nu$ は

$$h\nu = E_g - (E_D + E_A) - e^2 / (4\pi\epsilon_0\epsilon_r r) \quad (1)$$

ここで、 E_g はZnSのバンドギャップエネルギー、 E_D はドナーの束縛エネルギー、 E_A はアクセプタの束縛エネルギー、 e は素電荷量、 ϵ_0 は真空の誘電率、 ϵ_r は比静電誘電率、 r はドナーとアクセプタの距離である。

【0013】

このような発光機構を持つZnS系蛍光体に関しては、ZnS:Ag、Clは青色蛍光体、ZnS:Cu、Alは緑色蛍光体として実用化されているので、波長が450~550nm程度の可視光線を発光させるためには、これらの蛍光体を用いればよい。

【0014】

(1)式から、発光波長は主として半導体材料のバンドギャップとドナー、及びアクセプタ準位で決まることが分かる。すなわち、発光波長を短波長にするためには、(1) E_g を大きく、(2) E_D を小さく、(3) E_A を小さくすることが必要となるが、このうち、 E_D は約0.1eVでドーピングする元素により大きくは変化しない。また、 E_A は、Agドーピングで0.7eVであるので、発光波長を短波長化するためには、実質的には E_g を大きくすることが最も重要である。アクセプタ準位を形成する添加元素としては、Cu、Ag、Au、Li、Na、N、As、P、Sb等がある。ドナー準位を形成する添加元素としてはCl、Al、I、F、Br等がある。

【0015】

バンドギャップエネルギー(E_g)を大きくする方法としては、主として2つの方法が考えられる。一つは、母材半導体をZnS($E_g = 3.7$ eV)よりもバンドギャップの大きな第二成分の半導体とZnSとの混晶とすることである。第二成分の半導体としては、ZnSと同じII-VI族の化合物半導体があり、MgSe($E_g = 4.0$ eV)やBeSe($E_g = 4.7$ eV)等のセレン化物でも構わないが同じ硫化物を選択する方が製法上作製しやすい。例えば、MgSは $E_g = 5.1$ eV、CaS=4.4eV、SrS=4.3eVであり好ましい。このほか、BaSやBeSも候補であるが、MgSが最も好ましい。

【0016】

バンドギャップを大きくするもう一つの方法は、ZnS粒子の大きさをナノサイズまで小さくすることである。粒径低下により量子サイズ効果が発現してバンドギャップは大きくなる。もちろん、上記した混晶の粒径を低下させてもかまわない。この場合は、ZnS単体を用いるよりも粒径は大きくても構わないことになる。量子サイズ効果が発現する粒径は E_g や E_A により変わる。

【0017】

ZnS-20mol%MgSでは粒径に関わらず発光波長は400nm以下になる。このようにMgS量が多いと粒径の制限はなくなる傾向にあるが、MgS量が多くなると発光効率は逆に低下する場合もある。これは他の第二成分半導体についても同様である。そ

の意味では、粒径は10 nm以下が目安となる。

【0018】

これらのZnS系蛍光体以外にも、紫外線発光する材料としては、 $Y_2O_3:Gd$ 、 $Si-Y-O-N:Gd$ 、 $ZnF_2:Gd$ など、Gdイオンをドーピングした材料やGaN、ZnO等も候補である。

【0019】

光触媒材料としては、波長が400 nm以下の紫外線または可視光線を使う場合は、通常用いられるアナターゼ、ルチル、あるいはブロッカイト型の TiO_2 で構わない。400 nmを超える可視光線では、 TiO_2 にN、S、Mn、Fe、Co、Zn、Cuの少なくとも一種の元素をドーピングすることにより、可視光感応型光触媒として用いることができる。最も好ましいのはSをドーピングしたもので、光触媒活性が最も高い。

【0020】

上記発明品は、紫外線を直接放射するか、あるいは光触媒機能を発揮することができるコンパクトな光源となるため、外部光源が届かない狭隙部中の流体や、濁度の高い液体を始めとする処理対象物中に設置することにより、効率のよい分解・殺菌装置ができる。

【発明の効果】

【0021】

本発明品は、交流電圧印加等により紫外線を発光させることができるファイバーである。本発明品を汚濁流体中に設置して作動させることにより、紫外線ランプや紫外線LEDなどの外部紫外線光源を用いなくても光触媒反応を効率よく起こすことができる。特に、外部光源では処理できない紫外線の吸収が激しい汚濁流体の場合でも効率よく光触媒反応を起こすことができるようになる。

【0022】

本発明品を用いた光触媒反応容器は、有機物の分解・細菌等の殺菌が可能のため、大気中の汚染物質となる NO_x 、 SO_x 、COガス、ディーゼルパーティキュレート、花粉、埃、ダニ等の分解除去、下水中に含まれる有機化合物の分解除去、一般の細菌、ウイルス等の殺菌光源、化学プラントで発生する有害ガスの分解、臭い成分の分解、超純水製造装置における殺菌光源等、様々な分野に応用できる。

【0023】

また、セラミックフィルタ、光触媒シート、光触媒織布などと組み合わせることもできる。例えば、予め光触媒を担持させたセラミックスハニカムフィルタのセル内に本発明品を設置することで、セラミックフィルタの分離機能と光触媒機能の両方の機能をもたせることもできる。本発明品を光触媒織布中に編み込むように設置するなどの方法もある。これにより、自動車排ガス処理用ハニカム材、空気清浄機用フィルター、下水濾過フィルター、各種浄水器、温泉の殺菌、防虫剤にも応用可能である。

【発明を実施するための最良の形態】

【0024】

以下に実施例によって本発明を具体的に説明する。

【実施例1】

【0025】

直径0.1 mm、長さ1 mのCu線を芯電極として用いた。

下記粉末を用意した。

(絶縁層形成)

$BaTiO_3$: 平均粒径0.5 μm

樹脂: 信越化学製 (商品名: シアノレジン)

(蛍光体)

ZnS:Cu、Cl粉末 平均粒径0.5 μm (市販)

ZnS:Ag、Cl粉末 平均粒径0.5 μm (市販)

ZnS:Ag、Cl粉末 平均粒径3~15 nm

市販のZnS:Ag、Cl粉末 (平均粒径0.5 μm) を遊星ボールミル装置 (ポー

ル径は $50\mu\text{m}$)を用いて、Ar中、加速度 150G で各種時間粉碎して得た。

(光触媒)

アナターゼ型 TiO_2 平均粒径 $0.05\mu\text{m}$ (市販)

$\text{TiO}_2 : \text{S}$ 平均粒径 $0.05\mu\text{m}$

チオウレア($\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$)粉末と $\text{Ti}(\text{OC}_3\text{H}_7)_4$ をエタノール中で混合し、白色のスラリー状になるまで減圧濃縮した。その後、 600°C で 2hr 大気中で焼成して粉末を得た。Sのドーピング量は、酸素に対して $2\text{at}\%$ とした。

【0026】

(a) 絶縁層の形成

樹脂をシクロヘキサノンに $30\text{vol}\%$ になるように分散して溶解させた。この溶液に BaTiO_3 粉末を分散した($30\text{vol}\%$)ものをCu線に塗布し、回転ローラーで厚さ $30\mu\text{m}$ に制御して、 120°C で 1hr 乾燥させて絶縁層を形成した。

(b) 発光層の形成

樹脂をシクロヘキサノンに $30\text{vol}\%$ になるように分散して溶解させたものを準備した。この溶液に蛍光体粉末をArガス中で分散処理した($30\text{vol}\%$)ものを(a)の絶縁層表面に塗布し、回転ローラーで厚さ $40\mu\text{m}$ に制御して、 120°C で 10hr 乾燥させて発光層を形成した。

(c) 外部電極の形成

スパッタリング装置に設置し、発光層表面にITO電極を 130°C で $0.2\mu\text{m}$ コーティングした。

(d) 保護層の形成

紫外線透過樹脂であるアクリライトの溶融体を塗布し、回転ローラーで厚さ $100\mu\text{m}$ コーティングした。

(e) 光触媒層の形成

光触媒粒子をアルコールに分散させた液を用意し、このELファイバーを浸漬後、引き上げてELファイバー表面に TiO_2 粒子をコーティングした。

【0027】

(f) 評価

(1) 発光効率

光触媒層をコーティング前のELファイバーの芯電極とITO電極間に 150V 、 400Hz の交流電界を印加した。発光の輝度を輝度計または紫外線照度計で測定し、投入電力から発光効率を計算した。

(2) 光触媒反応実験

TiO_2 コーティングした長さ 1m のELファイバーを 500 本束ねた後、直径 50cm 、長さ 1m の反応容器内に設置した。図3のように容器の片方から濃度 100ppm のトリクロロエチレンを含む水を導入し、別の出口から排出しながら循環させた。水を意図的に着色するために、予め墨汁液を水の 5% 添加して濁度の高い液体とした。この時、全ての芯電極とITO電極間に 150V 、 400Hz の交流電界を印加した。トリクロロエチレンが完全に分解するまでの時間を測定した。

【0028】

比較として、市販の紫外線発光するLED(発光波長 360nm 、出力 50mW)を、 60° 間隔で並べたもの(図4)、および、水銀ランプ(発光波長 254nm 、出力 100mW)を 60° 間隔で、 90mm ピッチで並べたもの(図5)を作製し、上記のアナターゼ型 TiO_2 粒子 100g を反応容器中の液体に分散させ、容器の外から紫外線を照射して分解までの時間を測定した。

【0029】

結果を表1に示す。

【表 1】

表 1

第一半導体材料	第二半導体材料	第二半導体材料量(mol%)	ドナー種	アクセプタ種	粉碎時間(hr)	絶縁層	蛍光体粒径(nm)	発光波長(nm)	発光効率(lm/W)	光触媒	分解までの時間(hr)
ZnS	なし	0	Cl	Cu	市販	シリルジン+BaTiO ₃	500	533	9.2	TiO ₂ :S	20.1
ZnS	なし	0	Cl	Ag	市販	シリルジン+BaTiO ₃	500	439	9.1	TiO ₂ :S	9
ZnS	なし	0	Cl	Ag	2	シリルジン+BaTiO ₃	20	437	9.7	TiO ₂ :S	8.9
ZnS	なし	0	Cl	Ag	8	シリルジン+BaTiO ₃	5	414	9.8	TiO ₂ :S	8.6
ZnS	なし	0	Cl	Ag	12	シリルジン+BaTiO ₃	3.5	391	10.5	アタターゼ	5
ZnS	なし	0	Cl	Ag	12	シリルジン+BaTiO ₃	3	377	10.4	アタターゼ	1.1
ZnS	なし	0	Cl	Ag	12	シリルジン+BaTiO ₃	3.5	391	10.5	TiO ₂ :S	5.3
ZnS	なし	0	Cl	Ag	12	シリルジン+BaTiO ₃	3	377	10.4	TiO ₂ :S	1.2
	GaN系LED							360	40	アタターゼ	100<
	低圧水銀灯							254	80	アタターゼ	100<

【0030】

外部光源方式では、最大100hrまで行ったが、トリクロロエチレンは完全に分解できなかった。これは、液体の透明度が低く、紫外線が容器内部まで十分に侵入しないため、光触媒が十分に作用しないためと考えられる。

一方、本発明品を用いると分解が起こった。波長が400nmを超える可視光線でも、光触媒としてTiO₂:Sを用いると分解できる。また、紫外線を用い、さらに紫外線波長が短いほど分解能力は高かった。これは、短波長ほど光触媒を十分に励起できるためと考えられる。

【実施例2】

【0031】

直径0.1mm、長さ1mのCu線を芯電極として用いた。

下記粉末を用意した。

(絶縁層形成)

Ba(OCH₃)₂

Ti(OC₂H₅)₄

(蛍光体)

ZnS-MgS:Ag、Cl粉末 平均粒径3~15nm

市販のZnS:Ag、Cl粉末(平均粒径0.5μm)にMgS粉末(平均粒径0.5μm)を所定量混合し、遊星ボールミル装置(ボール径は40μm)を用いて、Ar中、加速度144Gで各種時間粉碎して得た。

【0032】

(a) 絶縁層の形成

Ba(OCH₃)₂とTi(OC₂H₅)₄のアルコール溶液をそれぞれ蒸発させてCVD反応器に導入した。一方、別系統から酸素を導入し、温度900℃、圧力0.04MPaで2hr反応させて、Cu芯電極表面にBaTiO₃を厚さ20μmコーティングした。

(b) 発光層の形成

Arガス中で、Ba(OCH₃)₂とTi(OC₂H₅)₄の等モルに混合したアルコール溶液(濃度0.2mol/l)中に蛍光体粉末を分散させた溶液中に絶縁層形成後の試料を浸漬して引き上げ、大気中900℃で30分焼成した。これを30回繰り返し、蛍光体粒子がBaTiO₃中に分散した発光層を厚さ20μm形成した。

【0033】

(c) 外部電極の形成

スパッタリング装置に設置し、発光層表面にITO電極を530℃で0.2μmコーティングした。

(d) 光触媒を兼ねる保護層の形成

スパッタリング法により、600℃でアナターゼ型TiO₂又はSを酸素に対して2at%ドーピングしたTiO₂:Sをそれぞれを厚さ5μm形成して保護層とした。

【0034】

(f) 評価

(1) 発光効率

光触媒層をコーティング前のELファイバーの芯電極とITO電極間に200V、300Hzの交流電界を印加した。発光の輝度を輝度計または紫外線照度計で測定し、投入電力から発光効率を計算した。

(2) 光触媒反応実験

長さ1mのELファイバーを500本束ねた後、直径50cm、長さ1mの反応容器内に設置した。図2のように容器の片方から濃度180ppmのアセトアルデヒドを含む水を導入し、別の出口から排出しながら循環させた。水を意図的に着色するために、予め墨汁液を水の10%添加して濁度の高い液体とした。この時、全ての芯電極とITO電極間に200V、300Hzの交流電界を印加した。アセトアルデヒドが完全に分解するまでの時間を測定した。

【 0 0 3 5 】
結果を表 2 に示す。

【表 2】

表2

第一半導 体材料	第二半導体 材料	第二半導体 材料量(mol%)	ドナー 種	アクセプタ 種	粉碎時間 (hr)	絶縁層	蛍光体粒径 (nm)	発光波長 (nm)	発光効率 (lm/W)	光触媒	分解まで の時間(hr)
ZnS	MgS	20	Cl	Ag	4	BaTiO ₃	8.7	399	10.9	アタターゼ	13.9
ZnS	MgS	40	Cl	Ag	4	BaTiO ₃	8.7	373	11.6	アタターゼ	2.2
ZnS	MgS	50	Cl	Ag	4	BaTiO ₃	8.7	360	12	アタターゼ	0.6
ZnS	MgS	20	Cl	Ag	4	BaTiO ₃	8.7	399	10.9	TiO ₂ :S	6.8
ZnS	MgS	40	Cl	Ag	4	BaTiO ₃	8.7	373	11.6	TiO ₂ :S	1
ZnS	MgS	50	Cl	Ag	4	BaTiO ₃	8.7	360	12	TiO ₂ :S	0.88

蛍光体を ZnS-MgS 混晶系とすることにより、発光波長はより短くなり、分解速度

も向上した。絶縁層や発光層中の誘電体を高誘電率の BaTiO_3 にすることにより、高い発光効率を得られた。

保護層として TiO_2 を用いても光触媒機能が発揮できた。

【実施例 3】

【0036】

実施例 1 の EL ファイバーを、3 mm ピッチで二次元朱子織りにして、500 mm × 500 mm サイズの織布を作製した。図 6 (a) は平面図、図 6 (b) は断面図を示す。

光触媒繊維からなる織布 (宇部興産製) を 500 mm × 500 mm に裁断したものを用意した。

EL ファイバー織布と光触媒織布を交互に重ねて各 50 層積層して、光触媒デバイスを作製した。

【0037】

これを、図 7 の容器 (500 mm × 500 mm の断面積を持つ厚さ 70 mm の反応容器) 内に設置した。ダイオキシンの一種である 2, 3', 4, 4', 5-Pc-CB を水に溶解させて、濃度が 100 pg/l の溶液を 30 l 調製した。この時、水を意図的に着色するために、予め墨汁液を水の 10% 添加して濃度の高い液体としたものを調製した。

これを流速 2.5 l/min で循環させながら、電極間に 200 V、500 Hz の交流電界を印加した。ダイオキシンが完全に分解するまでの時間を最大で 100 hr まで測定した。

【0038】

比較として、光触媒織布のみを 50 層重ねたものを同じ容器内に設置し、容器の外に設置した市販の紫外線発光する LED (発光波長 360 nm、出力 50 mW) を 35 mm ピッチで並べたもの (図 9)、および、水銀ランプ (発光波長 254 nm、出力 100 mW) を 35 mm ピッチで並べたもの (図 8) を作製し、容器の外から照射して分解までの時間を測定した。

結果を表 3 に示す。

【0039】

【表 3】

表3

第一半導 体材料	第二半導体 材料	第二半導体 材料量(mol%)	ドーパ 種	アグセブタ 種	粉碎時間 (hr)	絶縁層	蛍光体粒径 (nm)	発光波長 (nm)	発光効率 (lm/W)	光触媒	墨汁液 添加	分解まで の時間(hr)
ZnS	なし	0	Cl	Ag	18	シア/ルジ/ン+BaTiO ₃	2.5	355	10.4	ア+タ-ゼ	あり	34
ZnS	なし	0	Cl	Ag	18	シア/ルジ/ン+BaTiO ₃	2.5	355	10.4	ア+タ-ゼ	なし	8
GaN系LED												
低圧水銀灯												
GaN系LED												
低圧水銀灯												
								254	80	ア+タ-ゼ	あり	100<
								360	40	ア+タ-ゼ	あり	100<
								254	80	ア+タ-ゼ	なし	18
								254	80	ア+タ-ゼ	なし	11

【0040】

本発明品は、外部光源方式よりも分解時間が短かった。特に高濁度の液を処理した場合にその差が大きかった。これは、外部光源方式では、放射された光が汚濁源によって吸収されてしまうためと考えられる。濁度が低い場合も本発明品が分解までの時間が短かった。これは、光触媒織布を積層した場合、外部電源方式では、内部の織布まで均一に光が到達しないためと考えられる。一方、本発明品は、光触媒織布の近傍に光源が存在するために、積層数にかかわらず全ての光触媒織布が均一に働くためと考えられる。

【産業上の利用可能性】

【0041】

本発明品は、交流電圧印加等により紫外線を発光させることができるファイバーである。本発明品を汚濁流体中に設置して作動させることにより、紫外線ランプや紫外線LEDなどの外部紫外線光源を用いなくても光触媒反応を効率よく起こすことができる。特に、外部光源では処理できない紫外線の吸収が激しい汚濁流体の場合でも効率よく光触媒反応を起こすことができるようになる。

【図面の簡単な説明】

【0042】

【図1】本発明を適用できるELファイバーの概念図を示す。

【図2】ZnS系蛍光体の発光機構の説明図である。

【図3】光触媒反応試験の説明図である。

【図4】市販の紫外線発光するLEDを60°間隔で並べた例の説明図である。

【図5】水銀ランプを60°間隔で並べた例の説明図である。

【図6】実施例1のELファイバーで作製した織布の平面図(a)と断面図(b)を示す。

【図7】実施例3の説明図である。

【図8】実施例3との比較例の説明図である。

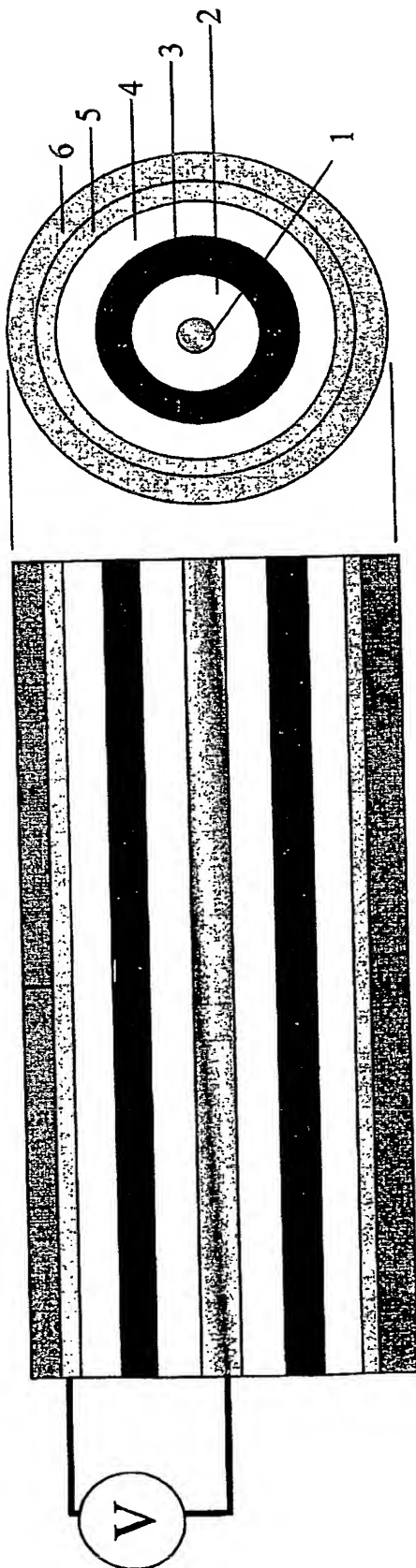
【図9】同じく実施例3との他の比較例の説明図である。

【符号の説明】

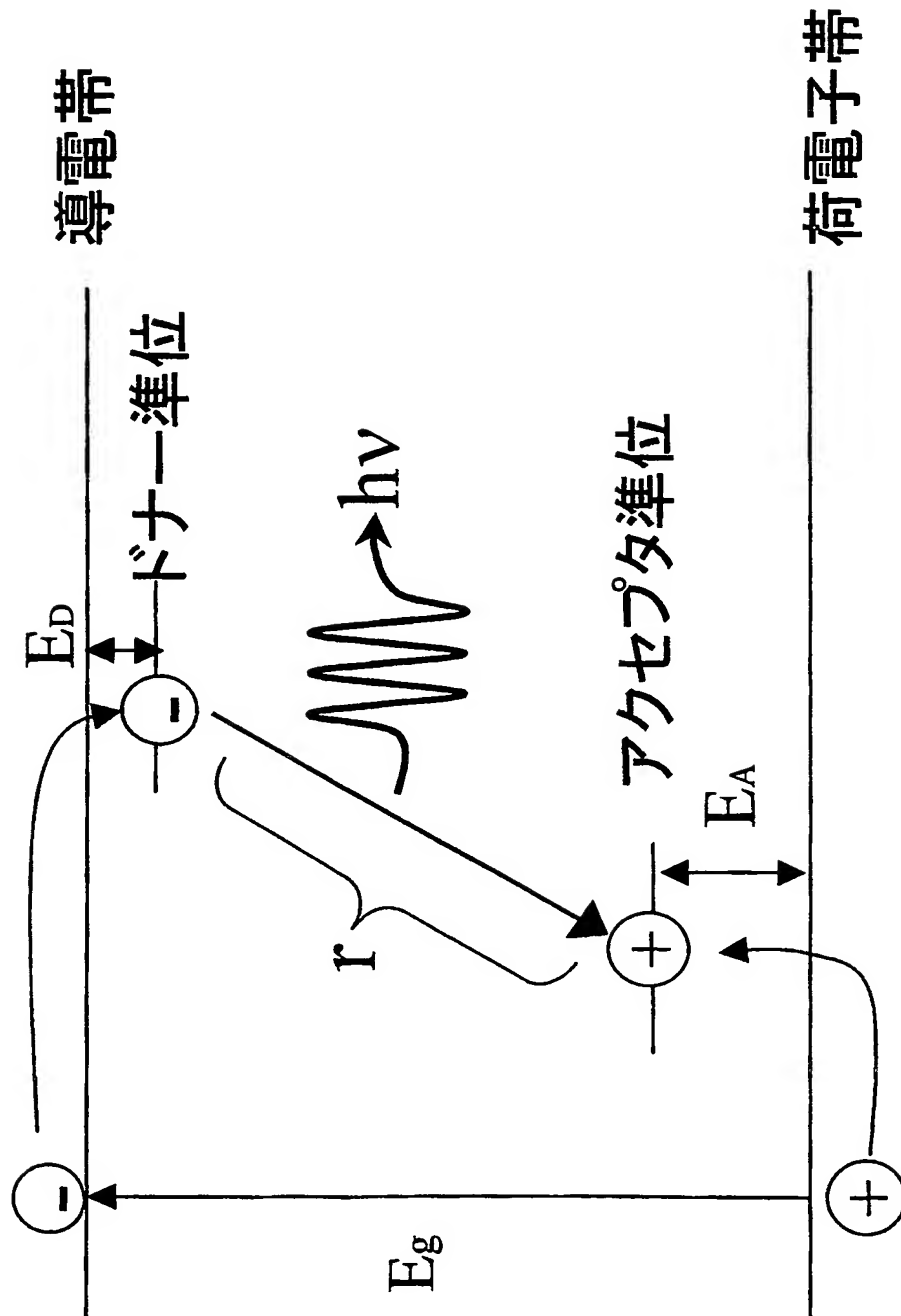
【0043】

- | | |
|---|-------|
| 1 | 内部電極 |
| 2 | 内部絶縁層 |
| 3 | 発光層 |
| 4 | 外部絶縁体 |
| 5 | 外部電極 |
| 6 | 保護層 |

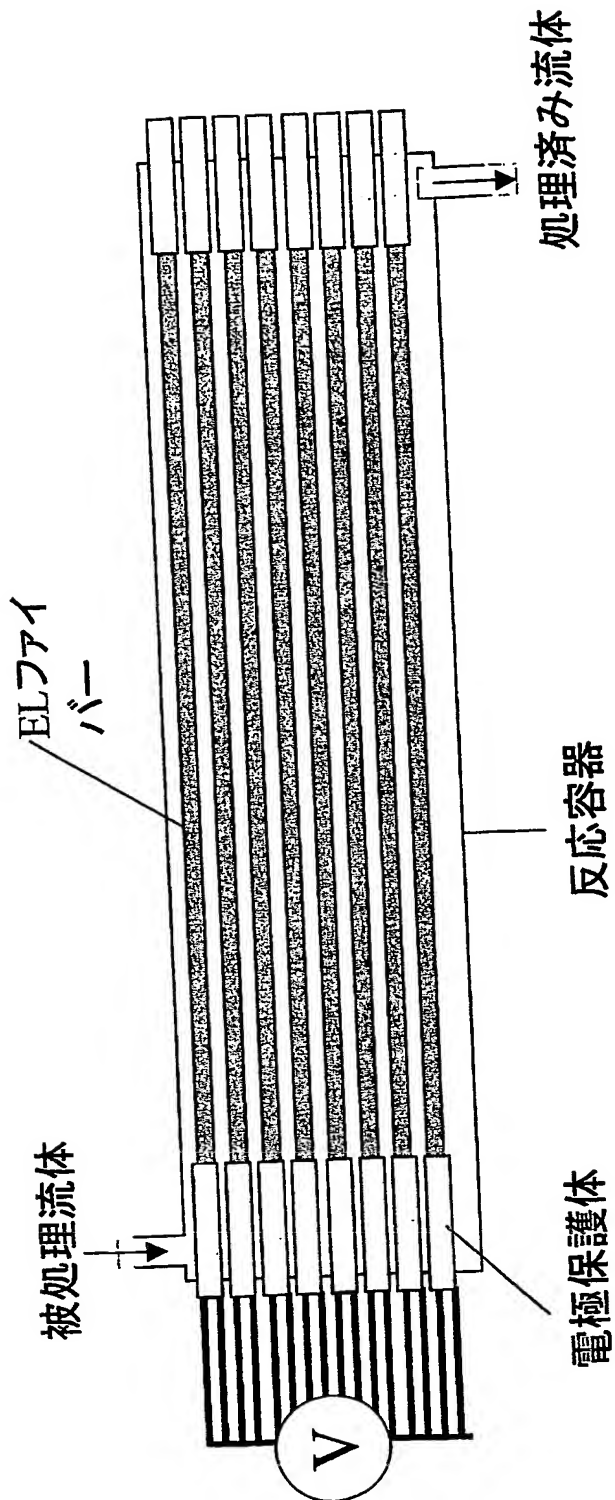
【書類名】 図面
【図 1】



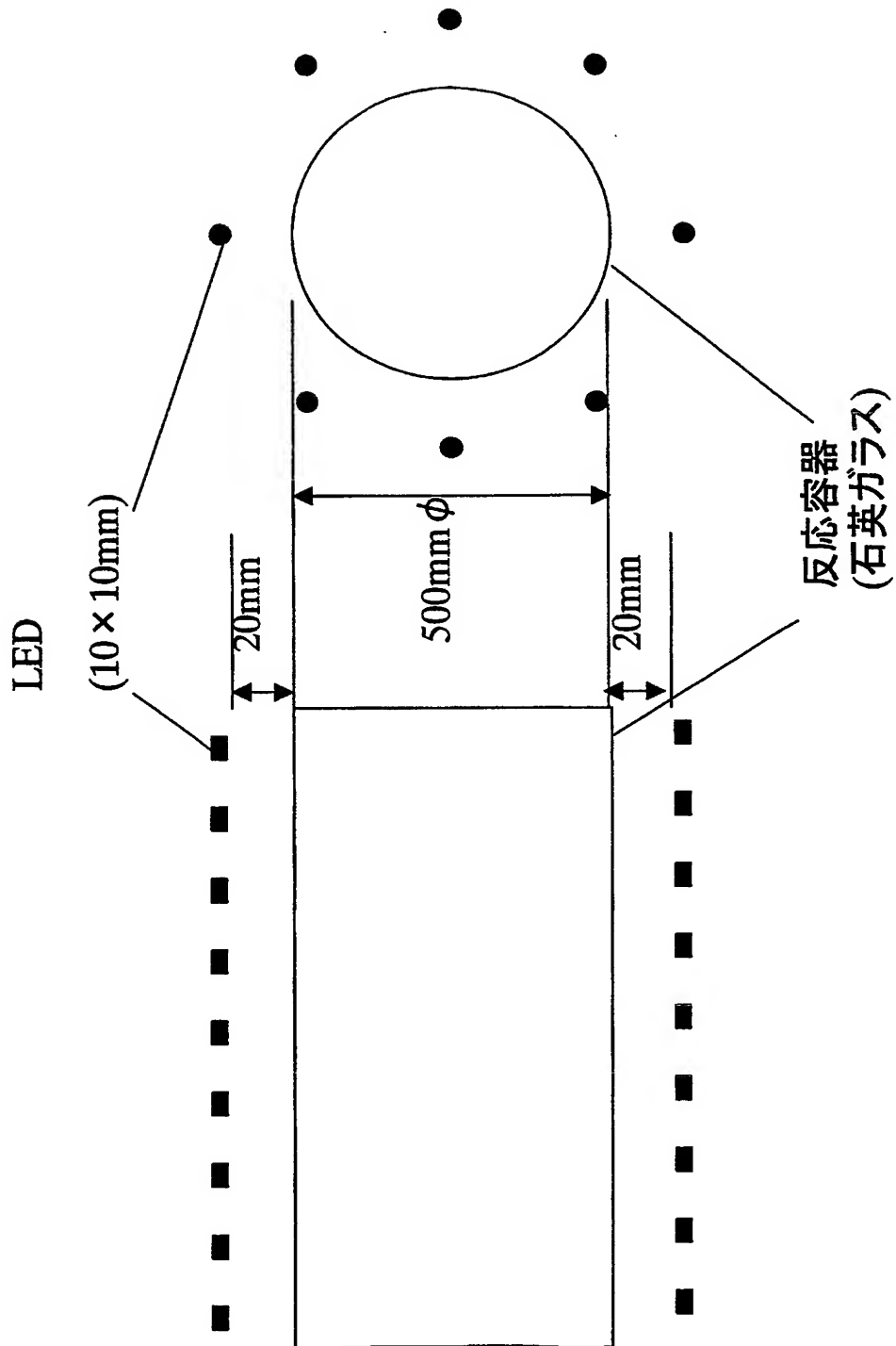
【図 2】



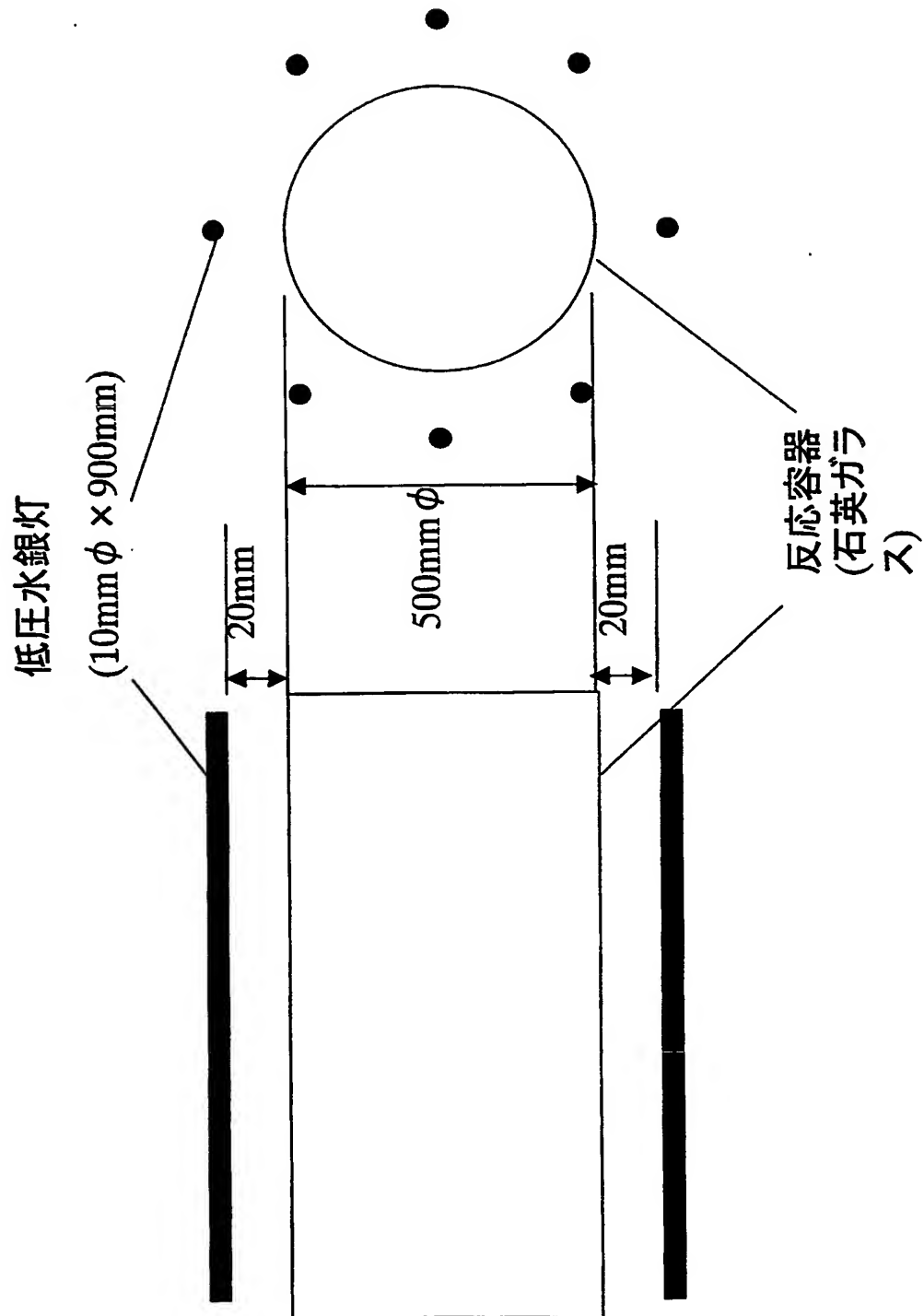
【図 3】



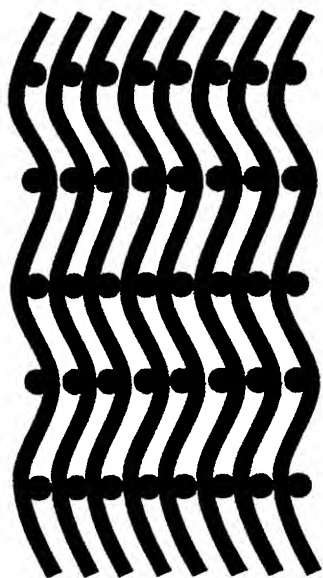
【図 4】



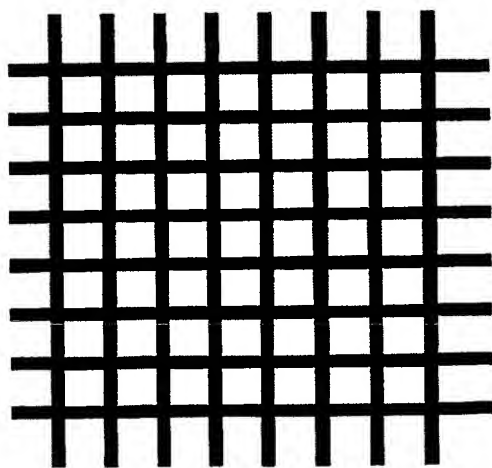
【図 5】



【図 6】

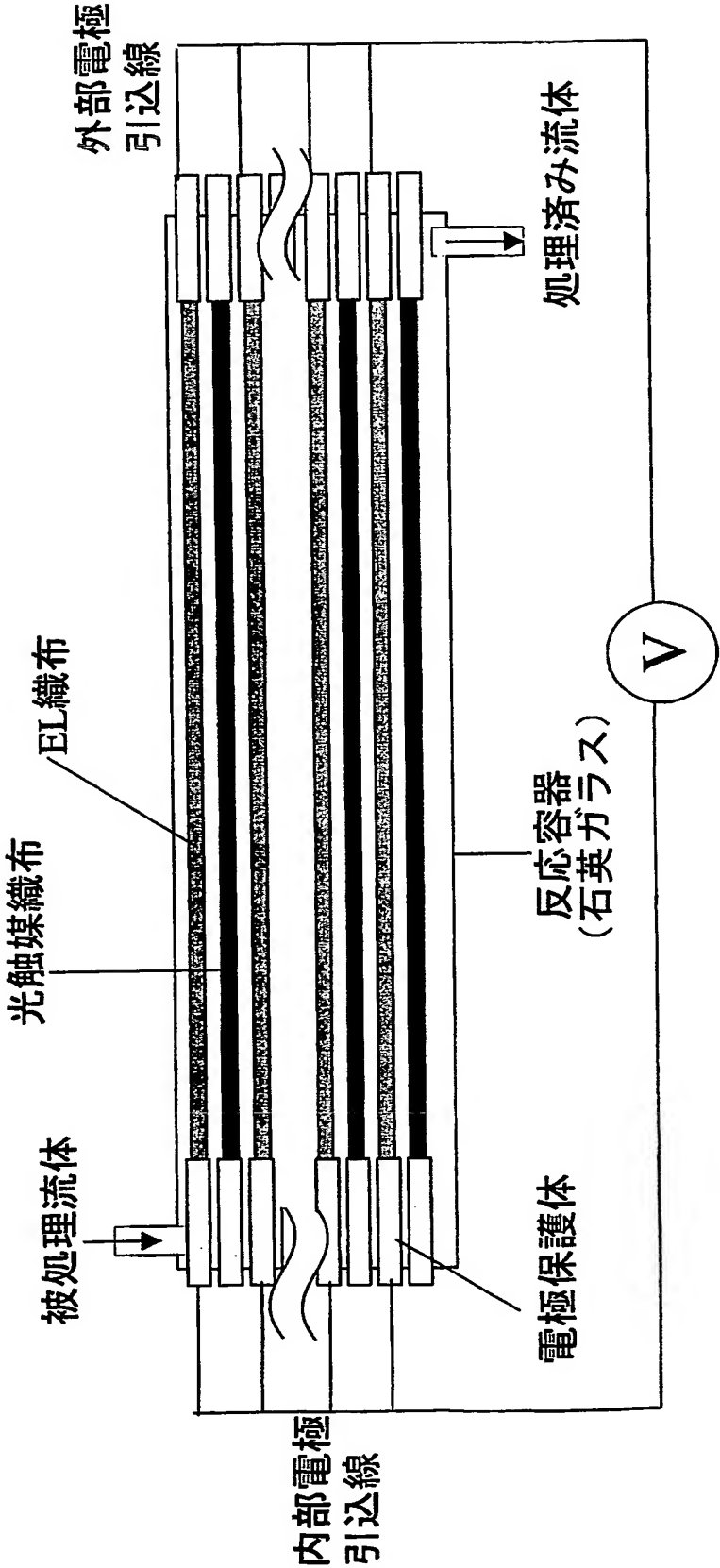


(b)

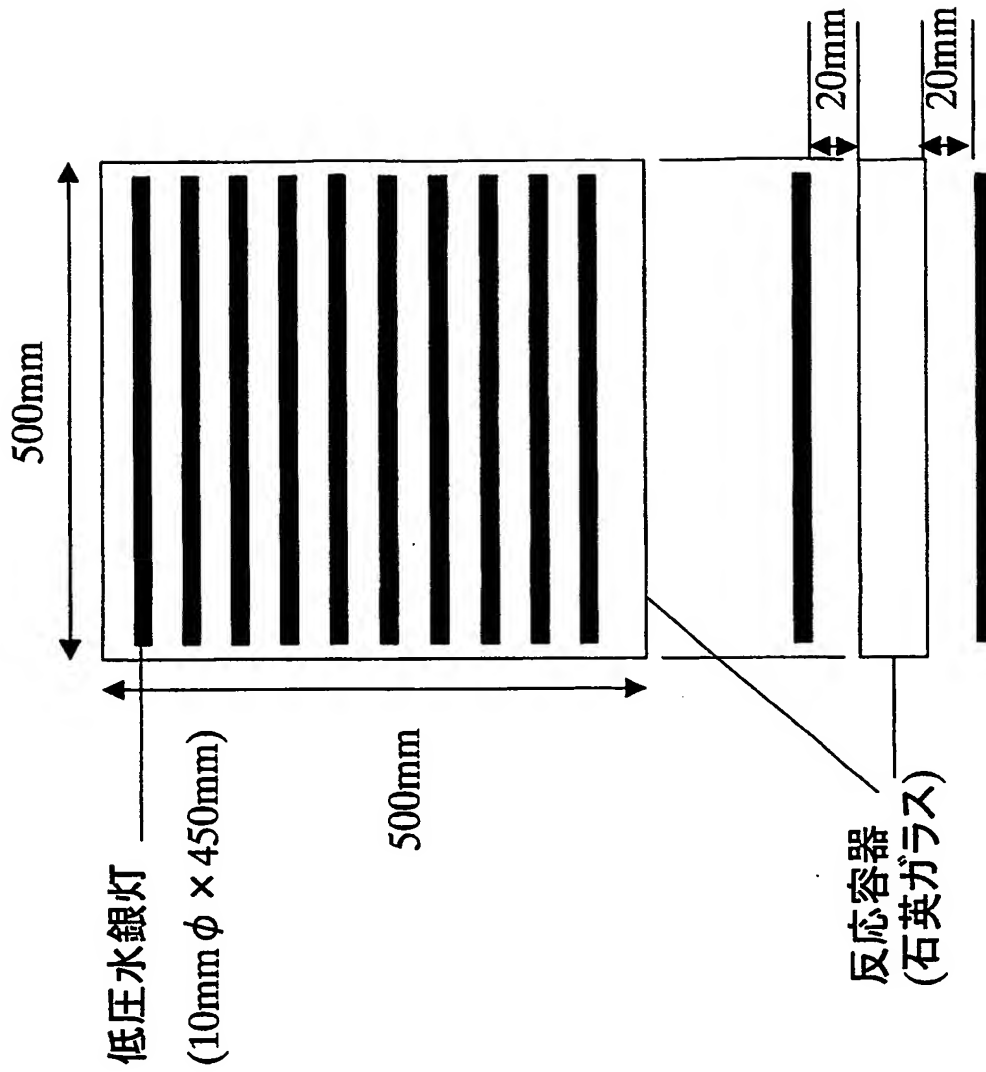


(a)

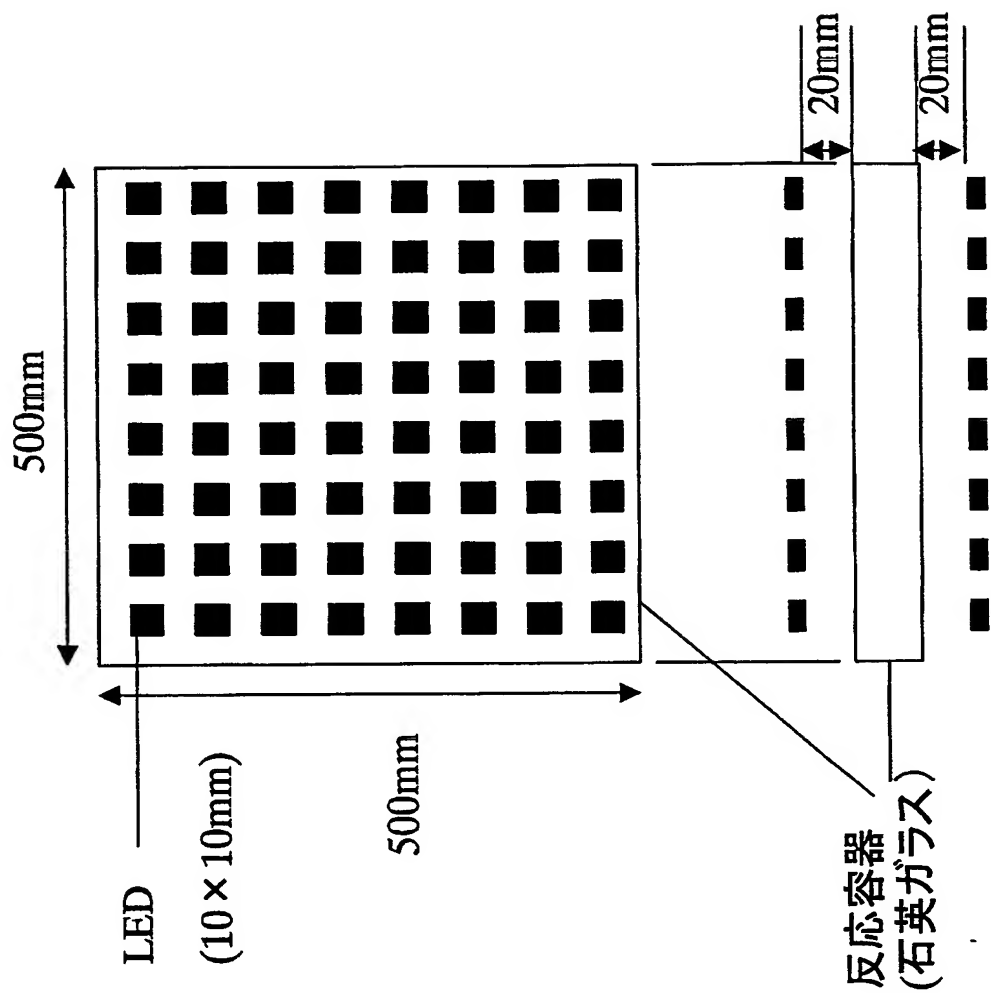
【図7】



【図 8】



【図 9】



【書類名】要約書

【要約】

【課題】光触媒反応は、粒子の表面でのみ生じる反応であるため、粒子表面に均一に紫外線を照射する必要がある。しかし、特別な装置を必要としたり、光触媒粒子の交換時の回収にコストがかかる。又、大きな反応容器には適用しにくく、特に外部光源方式は適用しにくい。このような問題を解決するものである。

【解決手段】波長が400nm以下の紫外線または可視光線発光機能を持つELファイバーであって、ファイバーの断面構造が、半径方向の中心に位置する内部電極と、その周囲に形成された内部絶縁層、発光層、外部電極、及び最表面に形成された保護層からなり、電極間への交流電界印加により発光することを特徴とするELファイバーである。

【選択図】なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2 0 0 3 - 3 9 6 7 4 3
受付番号	5 0 3 0 1 9 5 3 7 1 2
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0 0 9 5
作成日	平成 1 5 年 1 1 月 2 8 日

< 認定情報・付加情報 >

【提出日】 平成15年11月27日

特願 2 0 0 3 - 3 9 6 7 4 3

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 0 0 2 1 3 0]

1. 変更年月日

1 9 9 0 年 8 月 2 9 日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区北浜四丁目 5 番 3 3 号

氏 名

住友電気工業株式会社

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/017677

International filing date: 22 November 2004 (22.11.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP
Number: 2003-396743
Filing date: 27 November 2003 (27.11.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 27 January 2005 (27.01.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse